

भारत का राजपत्र

The Gazette of India

असाधारण

EXTRAORDINARY

भाग II—खण्ड 3—उप-खण्ड (ii)
PART II—Section 3—Sub-section (ii)

प्राधिकार से प्रकाशित
PUBLISHED BY AUTHORITY

सं. 242]

नई दिल्ली, बुधवार, मई 12, 1999/वैशाख 22, 1921

No. 242]

NEW DELHI, WEDNESDAY, MAY 12, 1999/VAISAKHA 22, 1921

कृषि मंत्रालय

(कृषि और सहकारिता विभाग)

आदेश

नई दिल्ली, 12 मई, 1999

क्रा. आ. 329 (अ).—केन्द्रीय सरकार, आवश्यक वस्तु अधिनियम, 1955 (1955 का 10) की धारा 3 द्वारा प्रदत्त शक्तियों का प्रयोग करते हुए, उर्वरक (नियंत्रण) आदेश, 1985 में और संशोधन करने के लिए निम्नलिखित आदेश करती है, अर्थात् :—

1. (1) इस आदेश का संक्षिप्त नाम उर्वरक (नियंत्रण) संशोधन आदेश, 1999 है।

(2) यह राजपत्र में इसके प्रकाशन की तारीख को प्रवृत्त होगा।

2. उर्वरक (नियंत्रण) आदेश, 1985 (जिसे इसमें इसके पश्चात् उक्त आदेश कहा गया है) के खंड 13 के उपखंड (2) के स्थान पर निम्नलिखित उपखंड तथा स्पष्टीकरण रखा जाएगा, अर्थात् :—

“(2) इस आदेश के अन्य उपबंधों के अधीन रहते हुए, कोई व्यक्ति, उर्वरकों का कोई मिश्रण तब तक तैयार नहीं करेगा जब तक ऐसा मिश्रण राज्य सरकार द्वारा राजपत्र में जारी की जाने वाली अधिसूचना में दिए हुए मानदंडों के अनुरूप न हो;

स्पष्टीकरण—इस उपखंड के प्रयोजनों के लिए उर्वरकों के मिश्रण में तरल उर्वरक तथा एन. पी. के संयुक्त पानी में शक्तिशालि घुलनशील उर्वरक सम्मिलित नहीं होंगे।

3. उक्त आदेश की अनुसूची-1 में ‘उर्वरकों के विनिर्देश’ शीर्षक के अंतर्गत भाग-क में उपशीर्षक (अ) में के उर्वरक तथा उनके संश्लेषण प्रविष्टियों के पश्चात् निम्नलिखित उपशीर्षक और प्रविष्टियां अंतःस्थापित की जाएंगी, अर्थात् :—

- "1(ज) पोटेशियम, मैगनीशियम उर्वरक :
पोटेशियम मैगनीशियम सल्फेट (प्रतिशत में)
- | | |
|--|-------|
| (i) नमी, भार के आधार पर प्रतिशत, अधिकतम | 0.5% |
| (ii) पोटाश अंतर्वस्तु (के ₂ ओ के रूप में), भार के आधार पर प्रतिशत, न्यूनतम | 22.0% |
| (iii) मैगनीशियम एम.जी.ओ. के रूप में, भार के आधार पर प्रतिशत, न्यूनतम | 18.0% |
| (iv) कुल क्लोराइड्स (सी.एल. के रूप में), भार के आधार पर प्रतिशत (शुष्क आधार पर), अधिकतम | 2.5% |
| (v) सोडियम (एनएसीएल के रूप में), भार के आधार पर प्रतिशत (शुष्क आधार पर) अधिकतम | 2.0% |
| (vi) कण आकार : सामग्री का 90 प्रतिशत अंश 3.35 मि.मी. आई.एस. छलनी में से निकल जाएगा तथा 1 एम.एम. आई.एस. छलनी में रह जाएगा । | |
- 1(ट) नाइट्रोजन, कैल्सियम उर्वरक :
कैल्सियम नाइट्रेट
- | | |
|---|-------|
| (i) भार के आधार पर नाइट्रोजन का कुल प्रतिशत, न्यूनतम | 15.5% |
| (ii) भार के आधार पर अमोनिकल नाइट्रोजन का प्रतिशत, अधिकतम | 1.1% |
| (iii) भार के आधार पर नाइट्रेट नाइट्रोजन एम प्रतिशत के रूप में, न्यूनतम | 14.4% |
| (iv) जल में घुलनशील कैल्सियम भार के आधार पर प्रतिशत के रूप में, न्यूनतम | 18.8% |
| (v) भार के आधार पर जल में अघुलनशीलता का प्रतिशत, अधिकतम | 1.5% |
| (vi) कण का आकार : सामग्री का 90 प्रतिशत अंश 4.00 मि.मी. की छलनी में से निकल जाएगा और 1 मि.मी. आई.एस. की छलनी में रह जाएगा । 1 मि.मी. आई.एस. छलनी में से 5 प्रतिशत से अधिक नहीं निकलेगा ।" | |

4. उक्त आवेश की अनुसूची-2 के भाग ख में 'उर्वरकों के विश्लेषण की पद्धति' शीर्षक के अंतर्गत, 20 'विभिन्न उर्वरकों के आकार का अवधारण करना' उपशीर्ष तथा इससे संबंधित प्रविष्टियों के पश्चात् निम्नलिखित उपशीर्ष और प्रविष्टियां अंतस्थापित की जाएंगी, अर्थात्:-

- "21 कैल्सियम नाइट्रेट के विश्लेषण की पद्धति
 (i) कुल नाइट्रोजन का अवधारण करना
 3(viii) में यथाविनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा

- (iii) अमोनिकल नाइट्रोजन का अवधारण करना
3 (vii) में यथाविनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा
- (iii) नाइट्रेट का अवधारण करना
3 (viii) तथा (vii) में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा
- (iv) जल में अघुलनशील पदार्थों का अवधारण करना
8 (vii) में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा
- (v) जल में घुलनशील कैल्सियम का अवधारण करना
- ख. टाइट्रामाटिक पद्धति (ईडीटीए) टाइट्रेशन्स
- (क) रीजेंडर्स
- (i) बफर विलयन (पोएच-12.0) = 250 मि.ली. पानी में 225 ग्राम कै.आ.एच.
(ए.आर.) वाले । 15 मि.ली. टिइथनॉलेमाइन मिलाइए और विलयन को ठंडा
करने के बाद एक लीटर तक की मात्रा बनाइए ।
- (ii) पोट्रन एवं रोडर्स इंडिकेटर (एचएचएसएनएनए) = 100 मि.ली. मेथानोल में
0.2 ग्राम इंडिकेटर वाले ।
- (iii) कैल्सियम स्टैंडर्ड विलयन (मि.ग्रा./मि.ली.) = एच.सी.एल. (1+10) में,
पहले से 265°सेल्सियस पर 2 घंटे तक सुखाया गया पार्थमिक मानक गैड के
कैल्सियम क्लोराइड का 2.4973 ग्राम वाले । आसक्ति जल के साथ 1 ली.
तक तनु करें ।
- (iv) इंडियसियम डिहाइड्रोजेन इथाइलीन राइमाइन टेट्रा पेर्सिटिक का मानक विलयन
(0.01 एम) = पूर्व में 1 घंटे तक 105 से 110°सेल्सियस पर सुखाए गए
3.7224 ग्राम एनए₂एच₂-इडीटीए (ए.आर.) को आसक्ति जल में वाले और
एक लीटर की मात्रा बनाएं ।
- (ख) कैल्सियम के विलयन का मानकीकरण
- (i) 10 मि.ली. कैल्सियम मानक विलयन को 250 मि.ली. इलेनमेयर फ्लास्क में
पिपेट द्वारा डालें ।
- (ii) 10 से 15 मि.ली. आसक्ति जल और 20 मि.ली. बफर विलयन डालें ।
- (iii) इंडिकेटर के विलयन की कुछ बूंदें मिलाएं । लाल गुलाब जैसा रंग दिखायी
देगा ।
- (iv) नीला रंग प्राप्त होने तक इडीटीए से अनुमापन करें । वी₂ मि.ली. के रूप में
प्रयुक्त इडीटीए की मात्रा नोट करें ।
- मानक कैल्सियम घोल की मात्रा (मि.ली.)
- कैल्सियम टाइटर (मि.ग्रा./मि.ली.) = $\frac{\text{मानक कैल्सियम घोल की मात्रा (मि.ली.)}}{\text{प्रयुक्त इडीटीए घोल की मात्रा (मि.ली.) (वी₂)}}$
- (ग) विलयन के नमूने की तैयारी
- (i) 250 अनुमापी फ्लास्क में 2.5 ग्राम के कैल्सियम नाइट्रेट को तोलें ।
- (ii) आसक्ति जल से मात्रा बनाएं । अच्छी तरह हिलाएं ।
- (घ) प्रक्रिया
- (i) 250 मि.ली. इलेनमेयर फ्लास्क में 5 मि.ली. एलिकॉट पिपेट द्वारा डालें ।
- (ii) 10-15 मि.ली. आसक्ति जल और 20 मि.ली. बफर घोल मिलाएं ।

- (iii) डिसिकेटर के घोल को कुछ बूंद मिलाएँ । लाल गुलाब जैसा रंग दिखाई देगा ।
 (iv) नीला रंग प्राप्त होने तक ईसीटीए से अनुमापन करें । $\text{वी}_{2.5}$ मि.ली. के रूप में पशुक्त ईसीटीए की मात्रा नोट करें ।

गणना

$$\text{कैल्सियम का प्रतिशत} = \frac{\text{वी}_{2.5} \times \text{कैल्सियम टाइटर} \times 2}{100}$$

या, आणविक समावेशन स्पेक्ट्रोफोटोमीट्रिक पद्धति

(1) रीजेंट :

जब तक अन्तस्था विनिर्दिष्ट न हो, परीक्षण में शुद्ध रसायनों और ग्लास आश्रित या खानेज रहित जल का प्रयोग किया जाएगा ।

(क) हाइड्रोक्लोरिक एसिड = 3 एम

(ख) स्टॉक विलयन तैयार करना :-

(i) कैल्सियम स्टॉक विलयन—3 एम एचसीएल की न्यूनतम मात्रा में 2.438 ग्राम सीएस₂ को घोलें । एक लीटर (1000 पीपीएम सीएस₂) तक तन करें । 10 मि.ली. को 100 मि.ली. तक तन करें । यह 100 पीपीएम स्टॉक विलयन है ।

(ii) सैन्थानम स्टॉक विलयन :- 50 ग्राम एल ए. एल एसिड की धीरे-धीरे मिलान हुए, 250 मि.ली. एचसीएल में 58.65 ग्राम एल₂ओ₃ घोलें । एक लीटर तक तन करें ।

(ग) कार्यवाहन मानक को तैयार करना :

100 मि.ली. के अनुमापी फ्लास्क में 0, 5, 10, 15 और 20 मि.ली. सीएस स्टॉक विलयन मिलाएँ । 20 मि.ली. एलए स्टॉक विलयन मिलाएँ और आश्रित जल से 100 मि.ली. तक की मात्रा तैयार करें । यह 0, 5, 10, 15 और 20 मि.ग्र. सीएस मि.ली. के समरूप होगा जिसमें 10 एलए होगा ।

फ्लास्क सं.	स्टॉक विलयन से लिए गए सीएस की मात्रा	अनुमापी फ्लास्क में मिलाए गए एलए की मात्रा	सीएस की मि.ग्र. (पीपीएम) में सांद्रता
1.	0 मि.ली.	20 मि.ली.	0
2.	5 मि.ली.	20 मि.ली.	5
3.	10 मि.ली.	20 मि.ली.	10
4.	15 मि.ली.	20 मि.ली.	15
5.	20 मि.ली.	20 मि.ली.	20

(2) प्रक्रिया :

100 मि.ग्र. अनुमापी फ्लास्क में अच्छी तरह घुसे हुए नमूने के 1.00 ग्राम का तालिका । 25 मि.ली. पानी मिलाएँ और घोलने के लिए हिलाएँ । इसके बाद फ्लास्क में 20 मि.ली. सैन्थानम विलयन मिलाएँ और आश्रित जल के साथ 100 मि.ली. तक मात्रा तैयार करें । इसे अच्छी तरह हिलाएँ और स्थिर होने दें । इससे पहले कि यह सुखा जाए अगर आवश्यकता हो, तो इसे हानिए ।

- (3) जिलघन का प्रज्ज्वलित होना :- वायु- इसिटीलीन फ्लेम का प्रयोग करते हुए 482.7 एनएम की तरंग दैर्घ्य पर मानक व नमूना जिलघन को एनएम पर प्रज्ज्वलित करें ।
- (4) गणना :- "वाई" अक्ष पर औसत अवशोषण और "एक्स" अक्ष पर सीए (मि.मा., मि.ली.) को अनुकूल सांद्रता का प्रयोग करते हुए कैलिब्रेशन वक्र (कर्व) रेखांकित करें । कैलिब्रेशन वक्र (कर्व) के संदर्भ द्वारा नमूने में कैल्सियम की सांद्रता अवधारित करें ।
- समीकरण = सांद्रता (मि.मा./मि.ली.) $\times 10^{-2}$

८८. पोटेशियम मैगनीशियम सल्फेट के विश्लेषण की पद्धति

पानी में घुलनशील कै.₂ओ का अवधारण करना
5(1) में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा

मैगनीशियम का अवधारण करना
19 (ख) और 19 (क) में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा

कुल क्लोराइड का अवधारण करना
18 में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा

सोडियम का अवधारण करना
17 में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा

कण के आकार का अवधारण करना
८७ में यथा विनिर्दिष्ट पद्धति द्वारा ।"

पाठ टिप्पण.—उर्वरक (नियंत्रण) आदेश, 1985 भारत के राजपत्र में तारीख 25 सितम्बर, 1985 के सा.का.नि. संख्या 758(अ) के अनुसार जारी किया गया था और बाद में निम्नानुसार इसमें संशोधन किया गया :—

- (1) सा.का.नि. 201(अ), तारीख 14 फरवरी, 1986
- (2) सा.का.नि. 508(अ), तारीख 19 मार्च, 1986
- (3) सा.का.नि. 1160(अ), तारीख 21 अक्टूबर, 1986
- (4) का.आ. 822(अ), तारीख 11 सितम्बर, 1987
- (5) का.आ. 1079(अ), तारीख 11 दिसम्बर, 1987
- (6) का.आ. 252(अ), तारीख 11 मार्च, 1988
- (7) का.आ. 724(अ), तारीख 28 जुलाई, 1988
- (8) का.आ. 725(अ), तारीख 28 जुलाई, 1988
- (9) का.आ. 940(अ), तारीख 11 अक्टूबर, 1988
- (10) का.आ. 498(अ), तारीख 29 जून, 1989
- (11) का.आ. 581(अ), तारीख 27 जुलाई, 1989
- (12) का.आ. 673(अ), तारीख 25 अगस्त, 1989
- (13) का.आ. 730(अ), तारीख 15 सितम्बर, 1989

- (14) का.आ. 140(अ), तारीख 12 फरवरी, 1990
- (15) का.आ. 271(अ), तारीख 29 मार्च, 1990
- (16) का.आ. 403(अ), तारीख 23 मई, 1990
- (17) का.आ. 675(अ), तारीख 31 अगस्त, 1990
- (18) का.आ. 261(अ), तारीख 16 अप्रैल, 1991
- (19) का.आ. 444(अ), तारीख 2 जुलाई, 1991
- (20) का.आ. 530(अ), तारीख 16 अगस्त, 1991
- (21) का.आ. 795(अ), तारीख 22 नवम्बर, 1991
- (22) का.आ. 377(अ), तारीख 29 मई, 1992
- (23) का.आ. 534(अ), तारीख 20 जुलाई, 1992
- (24) का.आ. 826(अ), तारीख 9 नवम्बर, 1992
- (25) का.आ. 354(अ), तारीख 3 जून, 1993
- (26) का.आ. 397(अ), तारीख 18 जून, 1993
- (27) का.आ. 942(अ), तारीख 10 दिसम्बर, 1993
- (28) का.आ. 163(अ), तारीख 14 फरवरी, 1994
- (29) का.आ. 340(अ), तारीख 17 अप्रैल, 1995
- (30) का.आ. 459(अ), तारीख 22 मई, 1995
- (31) का.आ. 835(अ), तारीख 12 अक्टूबर, 1995
- (32) का.आ. 575(अ), तारीख 20 अगस्त, 1996
- (33) का.आ. 57(अ), तारीख 22 जनवरी, 1997

[फा. सं. 2-1/98-उर्वरक विधि]

मोहन कन्दा, संयुक्त सचिव

May, 1999.

MINISTRY OF AGRICULTURE

(Department of Agriculture and Cooperation)

ORDER

New Delhi, the 12th May, 1999

S.O. 329(E).— In exercise of the powers conferred by section 3 of the Essential Commodities Act, 1955 (10 of 1955), the Central Government hereby makes the following Order further to amend the Fertiliser (Control) Order, 1985, namely:—

1. (1) This Order may be called the Fertiliser (Control) Amendment Order, 1999.

- (2) It shall come into force on the date of its publication in the official gazette.

2. In the fertiliser (control) order, 1985 (hereinafter referred to as the said order), in clause 13, for sub-clause (2), the following sub-clause and Explanation shall be substituted, namely:-

"(2) subject to the other provisions of this order, no person shall manufacture any mixture of fertilisers unless such mixture conforms to the standards set out in the notification to be issued by the state government in the official Gazette;

Explanation .- For the purposes of this sub-clause, mixture of fertilisers shall not include liquid fertilisers and 100% water soluble fertilisers, containing N,P,K." .

3. In schedule I to the said order, in PART-A under the heading 'SPECIFICATIONS OF FERTILISERS', after sub-heading 1(i) PK Fertilisers and the entries relating thereto, the following sub-heading and entries shall be inserted namely:-

"1(j) Potassium, Magnesium Fertilisers :

Potassium Magnesium Sulphate (in %)

- | | |
|---|-------|
| (i) Moisture, percent by weight, maximum | 0.5% |
| (ii) Potash content (as K_2O) percent by weight, minimum | 22.0% |
| (iii) Magnesium as MgO , percent by weight, minimum | 18.0% |
| (iv) Total Chlorides (as Cl), percent by weight (on dry basis), maximum | 2.5% |
| (v) Sodium (as $NaCl$), per cent by weight (on dry basis) maximum | 2.0% |
| (vi) Particle size: 90 per cent of the material shall pass through 3.35 mm IS sieve and shall be retained on 1 mm IS sieve. | |

1(k) Nitrogen, Calcium Fertilisers :

Calcium Nitrate

- | | |
|--|-------|
| (i) Total Nitrogen per cent by weight, minimum | 15.5% |
|--|-------|

(ii)	Ammonical Nitrogen per cent by weight, maximum	1.1%
(iii)	Nitrate Nitrogen as N per cent by weight, minimum	14.4%
(iv)	Water soluble Calcium as per cent by weight, minimum	18.8%
(v)	Water insolubles per cent by weight, maximum	1.5%
(vi)	Particle size : 90% of the material shall pass through 4.00 mm sieve and be retained on 1 mm IS sieve.	

Not more than 5% shall pass through 1 mm IS sieve."

4. In schedule-II to the said Order, in PART-B, under the heading 'Methods of Analysis of Fertilisers' after the sub-heading 20. 'Determination of particle size in Different Fertilisers' and the entries relating thereto, the following sub-headings, and entries shall be inserted, namely:-

"21. Method of Analysis of Calcium Nitrate

- (i) determination of total nitrogen
By the method as specified in 3(viii)
- (ii) determination of Ammonical Nitrogen
By the method as specified in 3(vii)
- (iii) determination of nitrate
By the method as specified in 3(viii) & vii)
- (iv) determination of water insoluble matter
By the method as specified in 8(vii)
- (v) determination of water soluble calcium

A. Titrametric Method (EDTA) Titrations

(a) Reagents

- (i) Buffer solution (pH-12.0) - Dissolve 225 gm KOH (AR) in 250 ml water. Add 15 ml triethanolamine and make volume to one litre after cooling the solution.
- (ii) Patton and Reeder's indicator (HIS-7M) - Dissolve 0.2 gm indicator in 100ml methanol.

- (iii) calcium standard solution(mg/ml) - dissolve 2.4973g calcium carbonate, primary standard grade, previously dried for 2 hours at 285° C, in HCl(1 + 10). Dilute to 1 litre with distilled water.
- (iv) Disodium dihydrogent ethylene diamine tetra acetic standard slution (0.01 M) - dissolve 3.7224 gm $\text{Na}_2\text{H}_2\text{-EDTA(AR)}$ previously dried at 105 to 110° C for 1 hr. in distilled water and make volume to one litre.
- (b) standardisation of Calcium solution
- (i) Pipette 10ml calcium standard solution into 250 ml erlenmayer flask.
- (ii) Add 10-15 ml distilled water and 20 ml Buffer solution.
- (iii) Add few drops of indicator's solution. A red rose colour will appear.
- (iv) Titrate with EDTA till a blue colour is obtained. Note the volume of EDTA used as V_1 ml

$$\text{Calcium Titer(mg/ml)} = \frac{\text{volume of calcium standard solution (ml)}}{\text{Volume of EDTA solution used (ml) } (V_1)}$$

(c) Preparation of sample solution

- (i) weigh 2.5 g calcium nitrate fertiliser sample into 250 volumetric flask
- (ii) Make up the volume with distilled water. Shake well.

(d) procedure

- (i) Pipette 5 ml of aliquot in 250 ml erlenmayer flask.
- (ii) Add 10-15 ml distilled water & 20 ml Buffer solution.
- (iii) Add few drops of indicator's solution. A red rose colour will appear.
- (iv) Titrate with EDTA till a blue colour is obtained. Note the volume of EDTA used as V_2 ml

Calculation

$$\text{Calcium per cent} = \frac{V_2 \times \text{Calcium Titer} \times 2}{V_1}$$

B. Atomic Absorption spectrophotometric Method

(1) reagent:

Unless specified otherwise pure chemicals and Glass distilled or demineralised water shall be used in test.

(a) Hydrochloric Acid = 3 N

(b) Preparation of stock solution:-

(i) Calcium stock solution - dissolve 2.498 gram CaCO_3 in a minimum amount of 3 N HCl . dilute to 1 litre (1000 ppm Ca). Dilute 10 ml to 100 ml. This is 100 ppm stock solution.

(ii) Lanthanum stock solution:- 50 g La/L.

Dissolve 58.65 gram La_2O_3 in 250 ml HCl, adding acid slowly. dilute to 1 litre.

(c) Preparation of working standard:-

Add 0, 5, 10, 15 and 20 ml of Ca stock solution in a 100 ml volumetric flask. Add 20 ml La stock solution and make up the volume to 100 ml with distilled water. This will correspond to 0, 5, 10, 15, and 20 Mg Ca/ml containing 1% La.

Flask No.	Volume of Ca taken from stock solution	Volume of La added in vol. Flask.	Concentration of Ca in Mg/ml (ppm) .
1.	0 ml	20 ml	0
2.	5 ml	20 ml	5
3.	10 ml	20 ml	10
4.	15 ml	20 ml	15
5.	20 ml	20 ml	20

(2) procedure:

Weigh 1.00 gram well grind sample in a 100 ml volumetric flask. Add 25 ml water and shake to dissolve. Then add 20 ml Lanthanum solution in the flask and make volume to 100 ml with Distilled water. shake well and allow to settle. Filter, if required, before it is aspirated.

(3) Flaming of the solution:- Flame the standard and sample solution on AAS at wave length of 422.7 nm using Air - Acetylene flame.

(4) Calculation :- plot the calibration curve using the mean absorbance on y axis and the corresponding concentration of Ca (ug/ml) at 'x' axis. Determine the concentration of calcium in the sample by reference to the calibration curve:

$$\% \text{ Ca} = \text{Concentration (ug/ml)} \times 10^{-2}.$$

22. Method of Analysis of Potassium Magnesium sulphate

determination of water soluble K_2O
By the method as specified in 5(f)

determination of Magnesium
By the method as specified in 19(B) and 19(A)

determination of total chlorides
By the method as specified in 18

determination of sodium
By the method as specified in 17

determination of particle size
By the method as specified in 20."

[F. No. 2-1/98-Fert. Law]

MOHAN KANDA, Jt. Secy.

Note:- The Fertiliser(Control) Order, 1985 was published in the Gazette of India, vide number G.S.R. 758(E) dated the 25th september, 1985 and subsequently amended vide number

1. G.S.R. 201(E) dated 14th february, 1986
2. G.S.R. 508(E) dated 19th March, 1986
3. G.S.R. 1160(E) dated 21st october, 1986
4. S.O. 822(E) dated 14th september, 1987
5. S.O. 1079(E) dated 11th december, 1987

6.	S.O.	252(E)	Dated 11th March, 1988
7.	S.O.	724(E)	dated 28th July, 1988
8.	S.O.	725(E)	dated 28th July, 1988
9.	S.O.	940(E)	dated 11th October, 1988
10.	S.O.	498(E)	dated 29th June, 1989
11.	S.O.	581(E)	dated 27th July, 1989
12.	S.O.	673(E)	dated 25th August, 1989
13.	S.O.	738(E)	dated 15th September, 1989
14.	S.O.	140(E)	dated 12th February, 1990
15.	S.O.	271(E)	dated 29th March, 1990
16.	S.O.	403(E)	dated 23rd May, 1990
17.	S.O.	675(E)	dated 31st August, 1990
18.	S.O.	261(E)	dated 16th April, 1991
19.	S.O.	444(E)	dated 2nd July, 1991
20.	S.O.	530(E)	dated 16th August, 1991
21.	S.O.	795(E)	dated 22nd November, 1991
22.	S.O.	377(E)	dated 29th May, 1992.
23.	S.O.	534(E)	Dated 20th July, 1992
24.	S.O.	826(E)	dated 9th November, 1992
25.	S.O.	254(E)	dated 3rd June, 1993
26.	S.O.	397(E)	Dated 18th June, 1993
27.	S.O.	942(E)	dated 10th December, 1993
28.	S.O.	163(E)	dated 14th February, 1994
29.	S.O.	340(E)	dated 17th April, 1995
30.	S.O.	459(E)	dated 22nd May, 1995
31.	S.O.	835(E)	dated 12th October, 1995
32.	S.O.	575(E)	dated 20th August, 1996
33.	S.O.	57(E)	dated 22nd January, 1997
